

الجمهورية الجزائرية الديمقراطية الشعبية

لفرض الحراسي الاول للفصل الاول في مادة العلوم الفيزيائية و التكنولوجيا

يوم الأحد 2016/10/23  
المدة : 01 سا

استاذة المادة: بن زيادي نسيبة  
المستوى : السنة الثالثة متوسط

التمرين الأول:

أ/ - كيف يمكن الكشف عن نواتج التفاعل الكيميائي للتحليل الكهربائي للماء ؟  
- اكتب معادلة التفاعل و اوزنها مع ذكر الحالة الفيزيائية للعناصر الكيميائية؟

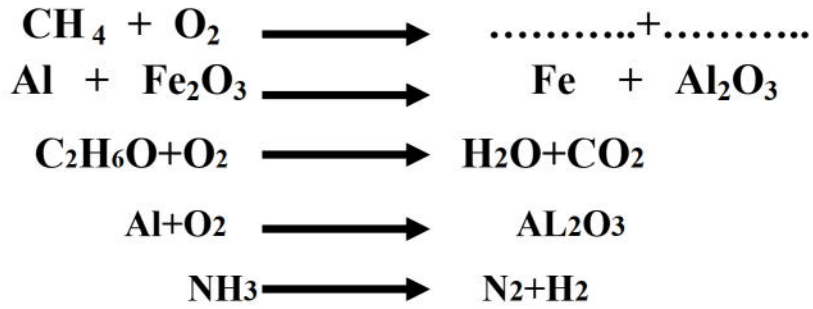
ب/- ضع صح او خطأ امام كل جملة :

- 1-التفاعل الكيميائي نموذج يفسر التحول الفيزيائي .
- 2- خلال التفاعل الكيميائي تنتج المتفاعلات و تختفي النواتج.
- 3- مسمار من الحديد اقل تعرضا للصدأ من صفيحة من الحديد لهم نفس الكتلة.
- 4-تزداد سرعة التفاعل الكيميائي كلما نقص عامل الضغط .

ج /-1-يعطي الاحتراق التام لغاز البوتان  $C_4H_{10}$  في الهواء غاز يعكر رائق الكلس و بخار الماء  
اكتب معادلة التفاعل و اوزنها مع ذكر الحالة الفيزيائية للعناصر الكيميائية؟  
2- اذا علمت أن الاحتراق غير التام لهذا الغاز يعطي ايضا نواتج اخرى . أذكرها مع كتابة معادلة التفاعل و موازنتها ؟

التمرين الثاني :

أكمل ووازن المعادلات الكيميائية الآتية وذلك بوضع أعداد تناسقية لأجل إنحفاظ الذرة  
ومصونية المادة:



الوضعية الإدماجية:

لما استيقظ وليد و علي صباحا أحسا بالتعب و الارهاق فقررا تناول محلول فيتامين C حتى يسترجعا نشاطهما و حيويتهما .يفضل وليد محلول فيتامين c دافئا بينما يفضل علي باردا .

- أيهما سيتناول محلوله أولا وليد أم علي .علل؟
- تبين الوضعية عامل يؤثر في حدوث و توجيه التفاعل الكيميائي عرفه و فسر مبدأ عمله ؟
- اذكر اربع عوامل اخرى تؤثر في حدوث و توجيه التفاعل الكيميائي .

بالتوفيق	الصفحة 1/1	انتهى
----------	------------	-------